MAXIMUM PROBABILITY QUESTIONS LIST FROM CHEMISTRY FOR SSC MARCH 2017

Name of the lesson	AS-1 (Differences)	AS-1 (Understanding/Explanations/….)
2. రసాయన చర్యలు మరియు సమీకరణాలు	1. రసాయన వియోగ చర్య , స్థానభ్రంశ చర్య ల మధ్య భేదాలు 2. రసాయన స్థానభ్రంశ చర్య, ద్వంద్వ వియోగ చర్యల మధ్య భేదాలు 3. ఆక్సీకరణం , క్షయకరణం మధ్య భేదాలు	1. లోహాల క్షయం - రంగులలో మార్పులు 2. రసాయన సమీకరణాలను తుల్యం చేయడం 3. అవక్షేప చర్యలు-సూర్య కాంతి చర్యలు 4. ముక్కి పోవడం
4. ఆమ్లాలు, క్షారాలు మరియు లవణాలు	1. ఆమ్లాలు, క్షారాల ధర్మాలలో భేదాలు	1. సువాసన సూచికలు 2. వంట సోడా, బట్టల సోడా, POP, జిప్సం - ఫార్ములాలు 3. తటస్థీకరణ చర్య 4. ఆమ్లా/క్షారాలను నీటిలో కలపడం 5. దంత క్షయం పై P^H ప్రభావం 6. స్వేదన జలం విద్యుద్వాహకతను ప్రదర్శించదు. ఎందుకు ?
8. పరమాణు నిర్మాణం	1. క్వాంటం సంఖ్యల మధ్య భేదాలు (n, l, m_l, m_s) 2. ఆర్బిట్, ఆర్బిటాళ్ళ మధ్య భేదాలు	1. వర్ణపటం - విద్యుదయస్కాంత తరంగం 2. ప్లాంక్ సమీకరణం - ప్లాంక్ స్థిరాంకం 3. ఇంద్ర ధనుస్సు - అవిచ్ఛిన్న వర్ణ పటం 4. ఆఫ్‌బౌ నియమం ఉదాహరణతో వివరించండి 5. హుండ్ నియమం ఉదాహరణతో వివరించండి 6. పౌలి నియమము
9. మూలకాల వర్గీకరణ - ఆవర్తన పట్టిక	1. అయనీకరణ శక్తి, ఎలక్ట్రాన్ అఫినిటీల మధ్య భేదాలు	1. గ్రూపులు, పీరియడ్లలో ధర్మాల మార్పు (i) పరమాణు వ్యాసార్ధం (ii) అయనీకరణ శక్తి (iii) ఋణవిద్యుదాత్మకత (iv) లోహ ధర్మం 2. నవీన ఆవర్తన పట్టిక లక్షణాలు 3. మెండలీఫ్ పట్టికలో లోపాలు
10. రసాయన బంధం	1. అయానిక పదార్థాలు, సమయోజనీయ పదార్థాల మధ్య భేదాలు 2. ఆనయాన్, కేటయాన్ ల మధ్య భేదాలు 3. సంయోజక ఎలక్ట్రానులు, సంయోజకత మధ్య తేడాలు 4. అయానిక బంధం, సంయోజనీయ బంధం మధ్య తేడాలు	1. సంయోజక ఎలక్ట్రానులు మాత్రమే బంధాలలో పాల్గొంటాయి. ఎందుకు? 2. సంకరీకరణం ద్వారా BF_3 అణువు ఏర్పాటును వివరించండి 3. సంకరీకరణం ద్వారా $BeCl_2$ అణువు ఏర్పాటును వివరించండి 4. NaCl మరియు $CaCl_2$ అణువులు ఏ విధంగా ఏర్పడతాయి ?
13. లోహసంగ్రహణ శాస్త్రం	1. భస్మీకరణం, భర్జనం ల మధ్య భేదాలు 2. ఖనిజ మాలిన్యం (గాంగ్), లోహమలం (స్లాగ్) మధ్య భేదాలు 3. ముడి ఖనిజం , ధాతువు మధ్య గల భేదాలు	1. ధాతువును గాఢపరిచే పద్ధతులు 2. కొన్ని ఆక్సైడ్ ధాతువులు 3. ప్రగలనం
14. కార్బన్ మరియు దాని సమ్మేళనాలు	1. సంకలన చర్యలు, ప్రతిక్షేపణ చర్యల మధ్య భేదాలు 2. ఆల్కేనులు, ఆల్కీనులు, ఆల్కైనుల మధ్య భేదాలు 3. ఎస్టరిఫికేషన్, సపోనిఫికేషన్ ల మధ్య భేదాలు	1. సబ్బు యొక్క శుభ్రపరిచే గుణం 2. సమజాత శ్రేణి - లక్షణాలు 3. మిసిలీ ఏర్పడుట 4. ఈథేన్ నుండి ఇథనోల్ తయారీ

IGNITE PHYSICS * THINK BETTER *
ignitephysics.weebly.com

Name of the lesson	AS-3 (కృత్యాలు / ప్రయోగాలు– 4 Marks)	AS-5 (పటములు / బొమ్మలు – 4 Marks)
2. రసాయన చర్యలు మరియు సమీకరణాలు	1. కాల్షియం కార్బోనేట్ వియోగ చర్య 2. లెడ్ నైట్రేట్ వియోగ చర్య 3. నీటి వియోగ చర్య (విద్యుద్విశ్లేషణ చర్య) 4. కాపర్ సల్ఫేట్ , ఇనుప మేకు లతో స్థానభ్రంశ చర్య 5. లెడ్ నైట్రేట్ , పొటాషియం అయొడైడ్ లతో ద్వంద్వ వియోగ చర్య	1. కాల్షియం కార్బోనేట్ వియోగ చర్య 2. లెడ్ నైట్రేట్ వియోగ చర్య 3. నీటి వియోగ చర్య (విద్యుద్విశ్లేషణ చర్య) 4. హైడ్రోజన్ ను పంపి కాపర్ ఆక్సైడ్ ను క్షయకరణం చెందించు చర్య
4. ఆమ్లాలు, క్షారాలు మరియు లవణాలు	1. జింక్ ముక్కలపై HCl చర్య వలన హైడ్రోజన్ వాయువు వెలువడు చర్య 2. కార్బోనేట్స్ / బై కార్బోనేట్స్ పై HCl చర్య వలన కార్బన్ డై ఆక్సైడ్ వాయువు విడుదలయ్యే చర్య 3. ఆమ్లాలు/క్షారాల విద్యుద్వాహకత ప్రయోగం 4. స్ఫటిక జలం ప్రయోగం	1. జింక్ ముక్కలపై HCl చర్య వలన హైడ్రోజన్ వాయువు వెలువడు చర్య 2. కార్బోనేట్స్ / బై కార్బోనేట్స్ పై HCl చర్య వలన కార్బన్ డై ఆక్సైడ్ వాయువు విడుదలయ్యే చర్య 3. ఆమ్లాలు/క్షారాల విద్యుద్వాహకత ప్రయోగం 4. క్లోరో ఆల్కలీ ప్రక్రియ 5. స్ఫటిక జలం ప్రయోగం
8. పరమాణు నిర్మాణం	1. క్యూప్రిక్ క్లోరైడ్ / స్ట్రాన్షియం క్లోరైడ్ / సోడియం క్లోరైడ్ లను వేడి చేయుట	1. విద్యుదయస్కాంత తరంగం 2. s, p, d – ఆర్బిటాళ్ళ ఆకృతులు 3. మాయిలర్ చిత్రము (ఆర్బిటాళ్ళ శక్తి క్రమాన్ని చూపే పటము)
9. మూలకాల వర్గీకరణ - ఆవర్తన పట్టిక	*****	*****
10. రసాయన బంధం	*****	1. H_2O, NH_3, CH_4, BF_3, $BeCl_2$, H_2, F_2, HCl, O_2, N_2 అణువుల లూయీస్ ఎలక్ట్రాన్ చుక్క పద్ధతి 2. CH_4, BF_3, $BeCl_2$, NH_3, H_2O, C_2H_4, C_2H_2 అణువుల ఆకృతులు సంకరీకరణం భావన ద్వారా
13. లోహసంగ్రహణ శాస్త్రం	1. ఇనుమును త్రుప్పు పట్టేలా చేయుటకు దోహదపడే అంశాలు	1. ప్లవన ప్రక్రియ 2. అయస్కాంత వేర్పాటు 3. బ్లాస్ట్ కొలిమి 4. రివర్బరేటరీ కొలిమి
14. కార్బన్ మరియు దాని సమ్మేళనాలు	*****	1. CH_4, C_2H_4, C_2H_2 అణువులు ఏర్పడు విధమును చూపే పటాలు (సంకరీకరణం భావన ద్వారా) 2. డైమండ్ మరియు గ్రాఫైట్ నిర్మాణాలు 3. మిసిలీ 4. సబ్బు కణం

NAGA MURTHY- 9441786635
Contact at : nagamurthysir@gmail.com
Visit at : ignitephysics.weebly.com

IGNITE PHYSICS * THINK BETTER *
ignitephysics.weebly.com

Name of the lesson	AS-2 (Questioning/Prediction)	AS-6 (Daily life uses)
2. రసాయన చర్యలు మరియు సమీకరణాలు	1. $C + O_2 \rightarrow CO_2$ ఒక రసాయన సంయోగ చర్య అని అవగాహన కల్పించుటకు ప్రశ్నలు తయారు చేయండి 2. $H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$ ఒక రసాయన వియోగ చర్య అని అవగాహన కల్పించుటకు ప్రశ్నలు తయారు చేయండి 3. ముక్కిపోవడం అంశం పై ప్రశ్నలను తయారు చేయండి 4. $Fe_2O_3 + 2Al \rightarrow 2Fe + Al_2O_3$ ఇది ఆక్సీకరణ చర్య అణి రవి, క్షయకరణ చర్య అని రఘు అన్నాడు. మీరు ఎవరిని సమర్థిస్తారు?	1. బంగాళదుంప ముక్కలు గాలిలో ఉంచితే ఏమవుతుంది ? ముందు జాగ్రత్తలు తెల్పండి. 2. బంగాళదుంప చిప్స్ ప్యాకెట్ లో నైట్రోజన్ వాయువును నింపుతారు. నైట్రోజన్ వాయువు ఉపయోగం ఏమిటి ? 3. నిత్యజీవితంలో ఆక్సీకరణాన్ని గమనించిన రెండు సందర్భాలను పేర్కొనండి. 4. ఇనుప వస్తువులను ఏ విధంగా భద్రపరుస్తాము ? 4 పద్ధతులను తెల్పండి. 5. ఆహార పదార్థాలను గాలి చొరని డబ్బాలలో నిల్వ చేస్తారు. ఎందుకు ?
4. ఆమ్లాలు, క్షారాలు మరియు లవణాలు	1. పాల వ్యాపారి పాలకు తినే సోడా (బలహీన క్షారం) ను కలుపగలడు. కారణాన్ని ఊహించి వ్రాయండి. 2. ప్లాస్టర్ ఆఫ్ పారిస్ ను గాలి దూరని సంచులలో నిల్వ చేస్తారు. కారణాన్ని ఊహించి వ్రాయండి.	1. నిత్యజీవితంలో P^H పాత్ర 2. నిత్యజీవితంలో ఉపయోగించే నాలుగు ఆమ్లాలు/క్షారాలు పేర్లు తెల్పండి 3. బ్లీచింగ్ పౌడర్ ఉపయోగాలు 4. వంట సోడా ఉపయోగాలు (తినే సోడా/$NaHCO_3$) 5. బట్టల సోడా ఉపయోగాలు (Na_2CO_3) 6. ప్లాస్టర్ ఆఫ్ పారిస్ ఉపయోగాలు (POP)
8. పరమాణు నిర్మాణం	1. K మరియు L కర్పరాలలో అధిక శక్తిగల కర్పరం ఏది? ఊహించండి.. 2. $1s^0\ 2s^2\ 2p^4$ ఈ ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసం వ్రాయడంలో ఏ నియమాన్ని ఉల్లంఘించడం జరిగింది. పరిశీలించి, కారణాన్ని తెలిపి, సరిచేసి వ్రాయండి. ?	1. ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసం యొక్క ఉపయోగాలు (ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసం నుండి మనం తెలుసుకోగల అంశాలు)
9. మూలకాల వర్గీకరణ - ఆవర్తన పట్టిక	1. Mg తో సమాన ధర్మాలు కలిగిన ఒక మూలకం పేరు తెల్పండి. ఎలా అంచనా వేయగలిగారు ?. 2. 9 మరియు 19 పరమాణు సంఖ్య కలిగిన మూలకాల స్థానాలు ఆవర్తన పట్టికలో ఎక్కడ ఉంటాయో ఊహించండి. 3. X పరమాణు సంఖ్య 13 మరియు Y పరమాణు సంఖ్య 17. X మరియు Y ల మధ్య బంధం వల్ల ఏర్పడే సమ్మేళనానికి ఫార్ములాను ఊహించండి.	1. ఆధునిక ఆవర్తన పట్టికలో హైడ్రోజన్ స్థానం పై మీ అభిప్రాయం 2. ఆధునిక ఆవర్తన పట్టిక నిర్మాణంలో ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసం పాత్ర 3. మూలకాల రసాయన ధర్మాలను తెలుసుకోవడంలో ఆవర్తన పట్టికలో మూలకం యొక్క స్థానం ప్రత్యేకత
10. రసాయన బంధం	1. అయానిక పదార్థాలకు, సమయోజనీయ పదార్థాల కంటే అధిక ద్రవీభవన స్థానాలు ఉంటాయి. కారణాన్ని ఊహించి వ్రాయండి. 2. అణువుల యొక్క బంధశక్తులు, బంధకోణాలు వాని రసాయన ధర్మాలను అంచనా వేయడంలో ఏ విధంగా ఉపయోగపడతాయి?	*****

ignitephysics.weebly.com

13. లోహసంగ్రహణ శాస్త్రం	1. $Fe + CuSO_4 \rightarrow FeSO_4 + Cu$ కానీ $Cu + FeSO_4$ చర్య జరుగదు. కారణాన్ని ఊహించి వ్రాయండి. (లోహాల చర్య శీలతను దృష్టిలో ఉంచుకోవాలి)	1. నిత్య జీవితంలో చేతితో ఏరివేయడం మరియు నీటితో కడగడం అనే ప్రక్రియలను ఎక్కడ ఉపయోగిస్తాము ? ఉదాహరణలు ఇవ్వండి. ధాతువును గాఢత చెందించుటలో ఈ ప్రక్రియలను ఎలా వినియోగించుకోగలం ?
14. కార్బన్ మరియు దాని సమ్మేళనాలు	1. X యొక్క ఫార్ములా C_4H_{10} మరియు Y యొక్క ఫార్ములా $C_{10}H_{20}$. అయితే ఏది సంకలన చర్యలలో పాల్గొంటుందో ఊహించి వ్రాయండి. 2. ఇథనోల్ లో సోడియం ముక్కను వేస్తే ఏమవుతుంది ? కారణం ఊహించి వ్రాయండి.	1. గ్రాఫైట్ ఉపయోగాలు 2. నిత్యజీవితంలో ఎస్టర్ల పాత్ర 3. ఆల్కహాల్ వాడకం, సేవనం - ప్రభావాలు - చైతన్య పరిచే చర్యలు

Name of the lesson	AS-4 (Information Skills)
2. రసాయన చర్యలు మరియు సమీకరణాలు	1. $Fe_2O_3 + 2\ Al \rightarrow 2\ Fe + Al_2O_3$ ఆక్సీకరణం, క్షయకరణం, చర్య రకాలకు సంబంధించిన ప్రశ్నలు 2. $H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$ ఆక్సీకరణం, క్షయకరణం, చర్య రకాలు, క్రియాజనకాలు, క్రియా జన్యాలు, వాటి మోల్ ల సంఖ్య , ద్రవ్యరాశులకు సంబంధించిన సంబంధించిన ప్రశ్నలు
4. ఆమ్లాలు, క్షారాలు మరియు లవణాలు	1. ఆమ్లా, క్షారాల, తటస్థ పదార్థాల చర్యలు - సూచికలతో (నీలి లిట్మస్, ఎర్ర లిట్మస్, ఫినాప్తలీన్, మిథైల్ ఆరంజ్) పట్టికను పూర్తి చేయుట 2. వివిధ పదార్థాల P^H విలువల పట్టిక - దత్తాంశానికి సంబంధించిన ప్రశ్నలు 3. ఆమ్లాలు, క్షారాలు , లవణాల P^H విలువల పట్టిక - దత్తాంశానికి సంబంధించిన ప్రశ్నలు
8. పరమాణు నిర్మాణం	1. వివిధ ఎలక్ట్రానులకు సంబంధించిన క్వాంటం సంఖ్యలను సూచించే పట్టిక. 2. దత్తాంశం : మూలకం యొక్క ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసం – పరమాణు సంఖ్య, మూలకం పేరు, సంకేతం, వేలన్సీ ఎలక్ట్రాన్ల సంఖ్య, సంయోజకత వంటి ప్రశ్నలు
9. మూలకాల వర్గీకరణ - ఆవర్తన పట్టిక	1. దత్తాంశం : వివధ మూలకాల ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసాలు– గ్రూపు, పీరియడ్, బ్లాక్, లోహమా/అలోహమా, ఏ బంధాలలో పాల్గొంటుంది వంటి ప్రశ్నలు 2. దత్తాంశం : వివధ మూలకాల ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసాలు– అయనీకరణ శక్తి, పరమాణు వ్యాసార్థం, ఋణవిద్యుదాత్మకత,లోహ ధర్మం వంటి ప్రశ్నలు
10. రసాయన బంధం	1. ఆనయాన్లు, కేటయాన్ల పట్టిక - వాటితో అయానిక పదార్థాల ఫార్ములాలను క్రిస్ క్రాస్ పద్ధతిలో వ్రాయడం 2. సంకరీకరణం, అణువులు, బంధ కోణాలు, ఆకృతులు వంటి వివరాల పట్టిక
13. లోహసంగ్రహణ శాస్త్రం	1. ముడి ఖనిజాలు మరియు ధాతువుల పట్టిక. ధాతువుల రకం, వాటిని గాఢ పరచు ప్రక్రియలకు సంబంధించిన ప్రశ్నలు
14. కార్బన్ మరియు దాని సమ్మేళనాలు	1. ఆలేకనులు, ఆల్కీనులు, ఆల్కైనులు/ సమజాత శ్రేణి సంబంధించిన ఫార్ములాల పట్టిక- పాల్గొనే చర్యలు, ఫార్ములా ఊహించడం వంటి ప్రశ్నలు

ignitephysics.weebly.com

NAGA MURTHY- 9441786635
Contact at : nagamurthysir@gmail.com
Visit at : ignitephysics.weebly.com